(12) DEMANDE ÎNTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international



(43) Date de la publication internationale 25 mars 2004 (25.03.2004)

PCT

(10) Numéro de publication internationale WO 2004/024631 A1

(51) Classification internationale des brevets⁷:

C01G 31/00

(21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR2003/002685

(22) Date de dépôt international:

10 septembre 2003 (10.09.2003)

(25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

(30) Données relatives à la priorité :

02/11370 13 septembre 2002 (13.09.2002)

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US): MSSA [FR/FR]; Pomblière, F-73600 Saint Marcel (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): HARABASZ, Arnaud [FR/FR]; HLM La Saulcette, Pomblière, F-73600 Saint Marcel (FR). LE MOUELLIC, Christian [FR/FR]; 31, rue Basse de la Gare, F-73600 Moutiers (FR). POINTU, Lionel [FR/FR]; Immeuble Le Catinat, Place Albert Serraz, F-73800 Montmelian (FR). FLACHER, Pierre [FR/FR]; 160, allée du Clos Rubin, F-73260 Aigueblanche (FR).

- (74) Mandataire: MOUGEOT, Jean-Claude; Pechiney, 217, cours Lafayette, F-69451 Lyon Cedex 06 (FR).
- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée:

- avec rapport de recherche internationale
- avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

(54) Title: METHOD OF PRODUCING CRYSTALLINE LITHIUM/VANADIUM OXIDE POWDER

(54) Titre: PROCEDE DE FABRICATION DE POUDRES CRISTALLINE D'OXYDE DE LITHIUM ET DE VANADIUM

(57) Abstract: The invention relates to a method of producing a crystalline lithium/vanadium mixed oxide powder having formula $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$, wherein x is between 0 and 0.2. The inventive method comprises the following steps: formation of an aqueous suspension from a NH₄VO₃ paste and lithium hydroxide monohydrate powder; continuous dehydration of the aforementioned suspension in a stream of hot gas at a temperature of between 200 and 600 °C in order to form a dry powder of a precursor, having a particle size of between 10 and 100 ?m; and calcination of said precursor at a temperature of between 380 and 580 °C into a crystalline powder $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$. The product thus obtained is intended, in particular, for the production of lithium rechargeable batteries and battery electrodes.

(57) Abrégé: L'invention a pour objet un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule $Li_{1+x}V_3O_8$, x étant compris entre 0 et 0,2, comportant: la formation d'une suspension aqueuse à partir d'un pâte de NH_4VO_3 , et de poudre de lithine mono-hydratée, la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600 °C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et $100 \,\mu m$, la calcination de ce précurseur é une température comprise entre 380 et 580 °C en une poudre cristalline de $Li_{1+x}V_3O_8$. Le produit obtenu est destiné notamment à la fabrication d'électrodes de piles et batteries rechargeables au lithium.



Procédé de fabrication de poudre cristalline d'oxyde de lithium et de vanadium

5 Domaine technique

L'invention concerne un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$, x étant compris entre 0 et 0,2. Ce produit est destiné notamment à la fabrication d'électrodes de piles et batteries rechargeables au lithium.

Etat de la technique

10

15

20

25

30

Les méthodes existantes de synthèse de l'oxyde mixte $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$ ont en commun la réaction d'un composé de vanadium sur un sel de lithium. Elles se distinguent selon qu'elles ont recours ou non à un solvant.

L'usage de l'eau comme solvant, conduisant à la formation d'un gel, est connue par le brevet US5039582 (PISTOIA). Ce gel, obtenu après plus de 24 heures à partir de LiOH et de V₂O₅, est difficile à filtrer et à sécher. Le brevet US 6177130 (FREY) fait mention d'une solution aqueuse de lithine et d'acide vanadique préparé par passage de métavanadate d'ammonium (MVA) sur une résine. Cette solution est séchée et son résidu redissout dans un solvant organique pour générer un produit pour l'application couche mince de qualité optique. L'usage de solvant organique est mentionné, par exemple dans le brevet US 5549880 (KOKSBANG) ou la demande de brevet WO 01/22507 (3M), mais pose des problèmes d'environnement et de sécurité au stade industriel. Quelque soit le type de solvant, les procédés connus sont discontinus et limités par l'étape de filtration.

Sans solvant, il est possible de travailler sur un mélange de solides. L'obtention du composé final passe par la fusion du mélange, comme décrit dans le brevet US 5013620 (Bridgestone) et dans l'article de A.D. WADSLEY, Acta Cryst. 10(1957)261, ou une conversion légèrement sous le point de fusion comme dans le brevet US 5520903 (CHANG). Ces procédés posent le problème de transport et de broyage d'un matériau en blocs fondus ou frittés.

Le brevet US 6136476 (Hydro-Québec et 3M) décrit le mélange de poudres sèches d'un composé de lithium et d'un composé de vanadium, leur broyage au jet, et le chauffage en dessous de la température de fusion. Le procédé permet une bonne maîtrise de la granulométrie dans toute les étapes de la fabrication, le nombre d'étapes restant assez limité.

5

10

20

30

Cependant, la voie solide présente un certain nombre d'inconvénients par rapport à l'utilisation d'un solvant, qui permet un mélange plus intime des réactifs, et donc une réaction plus efficace, ainsi qu'une mise en œuvre plus aisée. Dans le cas de la synthèse d'un matériau cristallisé, la cristallisation après solvatation peut se faire à plus basse température que par voie solide, ce qui est plus commode et plus économique. Enfin, lorsqu'un des réactifs est luimême obtenu en solution, le procédé avec solvant peut permettre de faire l'économie d'un séchage.

L'invention a pour but de fournir un procédé de fabrication d'une poudre cristalline de $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$ quasi-continu, aisément industrialisable avec un nombre limité d'étapes, permettant la maîtrise de la granulométrie à chaque étape, à partir des réactifs métavanadate d'ammonium (MVA) et lithine.

Objet de l'invention

- L'invention a pour objet un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule Li_{1+x}V₃O₈, x étant compris entre 0 et 0,2, comportant :
 - la formation d'une suspension aqueuse à partir d'une pâte de NH₄VO₃ et de poudre de lithine mono-hydratée,
 - la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600°C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et 100 µm.
 - la calcination de ce précurseur à une température comprise entre 380 et 580°C en une poudre cristalline de $\text{Li}_{1+x}V_3O_{8}$.

25 Description de l'invention

Le procédé commence par la mise en mise en suspension aqueuse de MVA pâteux et de poudre de lithine mono-hydratée dans un rapport de masse permettant l'obtention de la stoechiométrie Li/V désirée pour Li_{1+x}V₃O₈, avec x compris entre 0 et 0.2. Le ratio solide sur masse totale est compris entre 40 et 60%.

L'utilisation d'un solvant permet un mélange plus intime des réactifs et une mise en œuvre plus aisée que la voie solide. De plus, dans le cas particulier de la synthèse d'un matériau cristallisé monophasé, la voie solvant nécessite des températures de cristallisation plus faibles que la voie solide et donc un coût énergétique plus faible.

5

20

25

30

Le recours à un solvant aqueux présente un avantage technico-économique par rapport au procédé décrit dans le brevet US 6136476. En effet, le déroulement de la synthèse minérale du MVA impose son obtention à l'état humide avant sa calcination ou son séchage. Qu'il s'agisse de l'emploi d'un MVA ultra-pur ou d'un MVA, produit intermédiaire du V₂O₅ dans le cycle minier d'extraction hydrométallurgique du vanadium, l'étape de séchage n'est pas utile, et le MVA humide, pâteux ou en suspension, peut être directement injecté dans le procédé. Par ailleurs, le recyclage de l'effluent ammoniac peut être intéressant, d'un point de vue économique et environnemental, dans le cadre d'une intégration à l'hydrométallurgie du vanadium consommatrice de ce gaz.

La suspension ainsi obtenue est maintenue agitée dans une atmosphère neutre, par exemple d'azote, entre ½ et 24 h, et entre 20 et 90°C, jusqu'à son introduction dans un pulvérisateur à jet de gaz chaud, par exemple un appareil RINAJET de la société RIERA NADEU S.A.. Les forts débits turbulents de gaz chauds (250-600°C) de cet appareil permettent une déshydratation instantanée du produit solide et l'obtention d'un précurseur du produit final sous la forme d'une poudre sèche de granulométrie comprise entre 10 et 100 μm.

La suspension agitée ne présente pas les caractéristiques rhéologiques d'un gel et la technologie de déshydratation employée contourne ainsi l'étape de filtration difficile qu'utilise les autres procédés de l'art antérieur utilisant la voie « sol-gel ».

La poudre obtenue est chargée dans un four à tapis assurant l'étape de calcination entre 380 et 580°C, et évitant la ré-agglomération du produit. Cette étape permet la formation du produit Li_{1+x}V₃O₈, cristallisé sans dégradation de la granulométrie, qui reste comprise entre 10 et 100 µm. Ce produit peut être optionnellement micronisé et/ou mélangé à du noir de carbone.

Par rapport aux autres procédés utilisant un solvant, le procédé selon l'invention permet un fonctionnement moins discontinu. Le temps nécessaire de mise en contact en suspension est plus faible que celui de la formation d'un gel. On évite ainsi l'étape difficile de la filtration d'un gel, et on privilégie au contraire la déshydratation de la suspension par alimentation continue dans un jet de gaz chaud, à l'aide par exemple d'un appareil de la gamme commerciale RINAJET (RIERA NADEU SA) à haut débit massique.

Description des figures

La figure 1 représente le diagramme de diffraction X du produit final de l'exemple 1. La figure 2 représente le diagramme de diffraction X du produit final de l'exemple 2.

Exemples

10

15

20

25

Exemple 1 : LiV₃O₈ de pureté standard

4872 g de MVA ALDRICH de pureté 98,6%(poids sec) et 584 g de LiOH,H₂O ALDRICH de pureté 99.6% sont mis en suspension dans de l'eau distillée en respectant un ratio de 300 ml de solvant par mole de LiV₃O₈

La dizaine de litres de suspension ainsi produite est maintenue agitée à 50°C pendant 24 heures sous azote. Elle est introduite dans un modèle réduit des appareils de la gamme commerciale RINAJET de la société RIERA NADEU S.A. à 1 l/h avec une température d'entrée de gaz chaud de 280°C.

La poudre déshydratée ainsi obtenue est calcinée en barquette 10 heures à 400° C pour donner au final un produit identifié par diffraction X comme du LiV₃O₈ avec comme impureté V₂O₅, dont la raie la plus intense se trouve à $2\theta = 20,27^{\circ}$, comme représenté par le diagramme de la figure 1 Cette caractérisation est effectuée à l'aide d'un diffractomètre Siemens D-5000, avec la raie K α du cuivre, en 2θ variant de 5 à 100° par pas de $0,02^{\circ}$ et 2 s par pas. Le produit contient, en poids, 2,35% de lithium et 52,2% de vanadium, dont 2,21% de V⁺⁴.

Exemple 2: Li_{1,2}V₃O₈ de grande pureté

Dans un premier temps, on produit du MVA de haute pureté par un procédé original : 150 kg de VOCl₃ sont extraits de la production courante de la demanderesse. Dans un réacteur agité, ils sont injectés dans une solution NH₄OH préparée préalablement à partir de 1 m³ d'eau et 90 kg d'ammoniac. Par maîtrise de la température et du PH, le MVA est précipité, lavé et filtré sur toile pour être finalement déchargé sous forme de pâte humide entre 30 et 50% d'humidité.

Deux batches du procédé ci dessus permettent d'extraire 216 kg de MVA de haute pureté (poids sec), pour un poids humide de 336 kg, dont la composition figure au tableau 1 :

Tableau 1

		Mg	Cu	Pb	Ni	Co
Teneur 25 114 6 5 5 3 25 - 7 (ppm)	4	3	3	4	4	<10

31 kg de LiOH,H₂O de la société FMC, dissoute dans de l'eau distillée puis mélangée aux 336 kg de MVA humide, permettent d'obtenir 320 l de suspension. Laissée agitée à 4°C pendant 24 heures, elle est ensuite introduite dans un appareil S1008 de la gamme RINAJET de RIERA NADEU S.A. à 60 l/h avec une température de gaz d'entrée de 350°C.

Sur cet essai, 120 kg de poudre déshydratée, sortant à 80°C, sont récupérés. Quelques dizaines de kg extraits sont calcinés 10 h à 400°C. La granulométrie du produit final, mesurée par granulométrie laser sur un appareil Malvern Instruments, est telle que 90% en volume de poudre sont inférieurs à 15,3 μ m. Le diagramme de diffraction X, représenté à la figure 2, est celui d'un cristal de Li_{1.2}V₃O₈ ayant comme impureté LiVO₃, repérable par son pic de plus haute intensité à 20 = 18,64°. La caractérisation est réalisée sur un diffractomètre Siemens D-500, avec la raie K α du cuivre, en faisant varier 20 de 10 à 70° par pas de 0,04° à 15 s par pas. La composition du produit obtenu est indiquée au tableau 2 :

15

10

Tableau 2

Elément	Li	V	Fe	Na	Mo	K	Al	Si	Ca	Zn	Mg	Cu	Pb	Ni	Co
Teneur (ppm)	2.9%	51 %	40	50	30	40	25	<20	45	5	12	15	<1	20	2

10

20

Revendications

- Procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$, x étant compris entre 0 et 0,2, comportant :
 - la formation d'une suspension aqueuse à partir d'une pâte de NH₄VO₃ et de poudre de lithine mono-hydratée,
 - la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600°C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et 100 μm,
 - la calcination de ce précurseur à une température comprise entre 380 et 580°C en une poudre cristalline de $\rm Li_{1+x}V_3O_{8.}$
- Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que la suspension est agitée avant son introduction dans le courant de gaz chaud.
 - 3) Procédé selon l'une des revendications 1 ou 2, caractérisé en ce que la granulométrie du produit final est comprise entre 10 et 100 μm.
 - 4) Procédé selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que la pâte de NH₄VO₃ est une pâte de haute pureté préparée par réaction de VOCl₃ avec NH₄OH.

Fig. 1

Diagramme RX LiV₃O₈ exemple 1

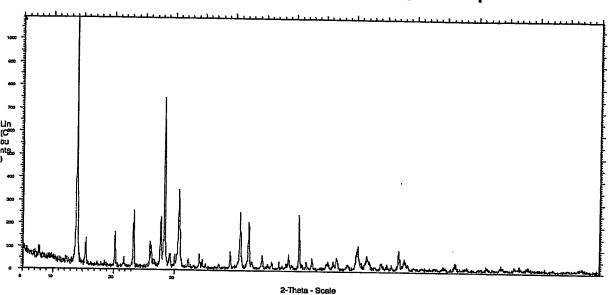
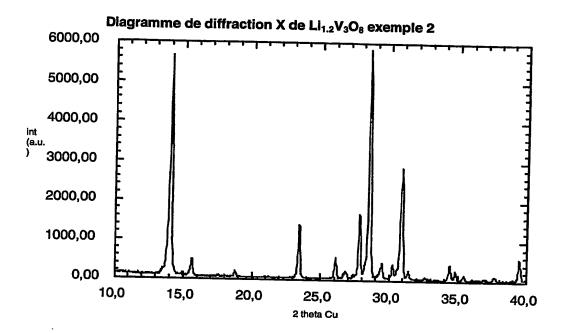


Fig 2



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

ational	Application No
FR/FR	03/02685

			0, 02000				
A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C01G31/00						
According to	b International Patent Classification (IPC) or to both national classific	ation and IPC					
B. FIELDS	SEARCHED ,						
Minimum do	ocumentation searched (classification system followed by classification CO1G	on symbols)					
	•						
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the extent that s	such documents are included in the fields	searched				
	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search terms us	ed)				
EPO-In	ternal, WPI Data, PAJ, IBM-TDB	ı					
			1				
Category °	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rel	evant passages	Relevant to claim No.				
х	DATABASE WPI		1-4				
	Section Ch, Week 200322 Derwent Publications Ltd., Londor	n GR•					
	Class A85, AN 2003-227795	, ub,					
	XP002267979 & SG 86 325 A (UNIV SINGAPORE NAT)						
	19 February 2002 (2002-02-19)	,					
	abstract 						
A	US 5 512 214 A (KOKSBANG RENE) 30 April 1996 (1996-04-30) claims 1-22		1,4				
Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are list	ed in annex.				
-	ategories of cited documents :	"T" later document published after the i	nternational filing date				
consid	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance document but published on or after the international	cited to understand the principle or invention					
filing d	e claimed invention not be considered to						
which	ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified)	involve an inventive step when the "Y" document of particular relevance; th cannot be considered to involve an	e claimed invention				
"O" docume other	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	document is combined with one or ments, such combination being ob-	more other such docu-				
"P" docume later th	ent published prior to the international filing date but han the priority date claimed	in the art. "&" document member of the same pate	ent family				
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international	search report				
2	6 January 2004	04/02/2004					
Name and r	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2	Authorized officer					
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Drouot, M-C					
1	Fax: (+31-70) 340-3016	ן טוטעטני, ויו־נ					

INTERNATIONAL SEARCH REPORT



aternational	Application No	
T/FR	03/02685	

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date	
SG 86325	Α	19-02-2002	SG	86325 A1	19-02-2002	
US 5512214	Α.	30-04-1996	NONE			

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Int	ternationale No
T/FR	03/02685

11/1 × 03/02303										
A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C01G31/00										
Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB										
	IES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE	•								
Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 7 C01G										
										
Documentat	ion consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où	ces documents relèvent des domaines si	ur lesquels a porté la recherche							
Base de don	nnées électronique consultée au cours de la recherche internationale (n	om de la base de données, et sì réalisab	le, termes de recherche utilisés)							
EPO-In	EPO-Internal, WPI Data, PAJ, IBM-TDB									
C. DOCUME	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS									
Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication o	les passages pertinents	no. des revendications visées							
Х	DATABASE WPI Section Ch, Week 200322 Derwent Publications Ltd., London,	cg.	1–4							
	Class A85, AN 2003-227795	db,	<i>:</i>							
	XP002267979	•								
	& SG 86 325 A (UNIV SINGAPORE NAT) 19 février 2002 (2002-02-19)									
	abrégé									
A .	US 5 512 214 A (KOKSBANG RENE) 30 avril 1996 (1996-04-30) revendications 1-22		1,4							
<u> </u>		X Les documents de familles de bre	evets sont indiqués en annexe							
1		document ultérieur publié après la date	e de dépôt international ou la							
	ent définissant l'état général de la technique, non léré comme particulièrement pertinent	date de priorité et n'appartenenant pa technique pertinent, mais cité pour co ou la théorie constituant la base de l'i	mprendre le principe							
	ent antérieur, mais publié à la date de dépôt international "X	" document particulièrement pertinent; l'	inven tion revendiquée ne peut							
priorité	ent pouvant jeter un doute sur une revendication de é ou cité pour déterminer la date de publication d'une	être considérée comme nouvelle ou c inventive par rapport au document co document particulièrement pertinent; l'	nsidéré isolément							
"O" docume	citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) ent se référant à une divulgation orale, à un usage, à	ne peut être considérée comme implie lorsque le document est associé à un	quant une activité inventive							
une ex	rposition ou tous autres moyens ent publié avant la date de dépôt international, mais	documents de même nature, cette co pour une personne du métier								
postér	ieurement à la date de priorité revendiquée "8	" document qui fait partie de la même fa	mille de brevets							
Date à laqu	elle la recherche internationale a été effectivement achevée	Date d'expédition du présent rapport o	de recherche internationale							
	6 janvier 2004	04/02/2004								
Nom et adre	esse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2	Fonctionnaire autorisé								
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl,	Drouot, M-C								
	Fax: (+31~70) 340–3016	Drouot, M-C								

RAPPORT DE REMERCHE INTERNATIONALE

ande Internationale No PCT/FR 03/02685

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication		mbre(s) de la le de brevet(s)	Date de publication
SG 86325	Α	19-02-2002	SG	86325 A1	19-02-2002
US 5512214	Α΄	30-04-1996	AUCUN		, man and a super date and a man and a super date date date date date date date date